

This Page Is Inserted by IFW Operations  
and is not a part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

**IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.**

**As rescanning documents *will not* correct images,  
please do not report the images to the  
Image Problem Mailbox.**

## DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIÉE EN VERTU DU TRAITE DE COOPERATION EN MATIÈRE DE BREVETS (PCT)

(51) Classification internationale des brevets <sup>6</sup> : <b>A61L 27/00, C04B 35/447</b>	<b>A1</b>	(11) Numéro de publication internationale: <b>WO 98/34654</b>
		(43) Date de publication internationale: 13 août 1998 (13.08.98)

(21) Numéro de la demande internationale: PCT/FR98/00213

(22) Date de dépôt international: 5 février 1998 (05.02.98)

(30) Données relatives à la priorité:  
97/01309 5 février 1997 (05.02.97) FR

(71) Déposant (pour tous les Etats désignés sauf US): S.H. INDUSTRIES [FR/FR]; Z.I. Les Dix Muids, F-59770 Marly (FR).

(72) Inventeurs; et

(75) Inventeurs/Déposants (US seulement): RICHART, Olivier [FR/FR]; Appartement 3, 45, rue de la Paix, F-59168 Boussois (FR). SZARZYNSKI, Stephan [FR/FR]; 5, la Résidence, F-59121 Haulchin (FR).

(74) Mandataire: MONCHENY, Michel; Cabinet Lavoix, 9, place d'Estiennes d'Orves, F-75441 Paris (FR).

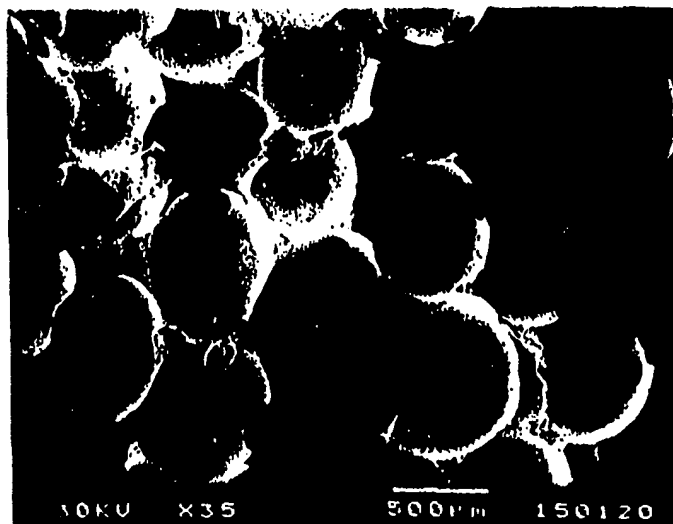
(81) Etats désignés: AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CU, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, GB, GE, GH, GM, GW, HU, IL, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZW, brevet ARIPO (GH, GM, KE, LS, MW, SD, SZ, UG, ZW), brevet eurasien (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), brevet européen (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), brevet OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Publiée

*Avec rapport de recherche internationale.**Avant l'expiration du délai prévu pour la modification des revendications, sera republiée si de telles modifications sont reçues.*

(54) Title: METHOD FOR PREPARING SYNTHETIC BONE SUBSTITUTES WITH CONTROLLED POROSITY

(54) Titre: PROCEDE D'ELABORATION DE SUBSTITUTS OSSEUX SYNTHETIQUES DE POROSITE CONTROLEE



## (57) Abstract

The invention concerns a method for preparing macro-porous synthetic ceramics designed in particular for bone substitution. The invention also concerns macro-porous synthetic ceramics comprising pores of controlled dimensions, distributed in number and in surface in a predetermined manner, the interconnection between the pores thereof being controlled.

**(57) Abrégé**

L'invention concerne un procédé de préparation d'une céramique synthétique macro-poreuse destinée notamment à la substitution osseuse. L'invention concerne également une céramique synthétique macro-poreuse comportant des pores de dimensions contrôlées, répartis en nombre et en surface de manière prédéterminée, et dont l'interconnexion entre pores est maîtrisée.

**UNIQUEMENT A TITRE D'INFORMATION**

Codes utilisés pour identifier les Etats parties au PCT, sur les pages de couverture des brochures publiant des demandes internationales en vertu du PCT.

AL	Albanie	ES	Espagne	LS	Lesotho	SI	Slovénie
AM	Arménie	FI	Finlande	LT	Lituanie	SK	Slovaquie
AT	Autriche	FR	France	LU	Luxembourg	SN	Sénégal
AU	Australie	GA	Gabon	LV	Lettonie	SZ	Swaziland
AZ	Azerbaïdjan	GB	Royaume-Uni	MC	Monaco	TD	Tchad
BA	Bosnie-Herzégovine	GE	Géorgie	MD	République de Moldova	TG	Togo
BB	Barbade	GH	Ghana	MG	Madagascar	TJ	Tadjikistan
BE	Belgique	GN	Guinée	MK	Ex-République yougoslave de Macédoine	TM	Turkménistan
BF	Burkina Faso	GR	Grèce	ML	Mali	TR	Turquie
BG	Bulgarie	HU	Hongrie	MN	Mongolie	TT	Trinité-et-Tobago
BJ	Bénin	IE	Irlande	MR	Mauritanie	UA	Ukraine
BR	Bésil	IL	Israël	MW	Malawi	UG	Ouganda
BY	Bélarus	IS	Islande	MX	Mexique	US	Etats-Unis d'Amérique
CA	Canada	IT	Italie	NE	Niger	UZ	Ouzbékistan
CF	République centrafricaine	JP	Japon	NL	Pays-Bas	VN	Viet Nam
CG	Congo	KE	Kenya	NO	Norvège	YU	Yougoslavie
CH	Suisse	KG	Kirghizistan	NZ	Nouvelle-Zélande	ZW	Zimbabwe
CI	Côte d'Ivoire	KP	République populaire démocratique de Corée	PL	Pologne		
CM	Cameroun	KR	République de Corée	PT	Portugal		
CN	Chine	KZ	Kazakhstan	RO	Roumanie		
CU	Cuba	LC	Sainte-Lucie	RU	Fédération de Russie		
CZ	République tchèque	LI	Liechtenstein	SD	Soudan		
DE	Allemagne	LK	Sri Lanka	SE	Suède		
DK	Danemark	LR	Libéria	SG	Singapour		
EE	Estonie						

## PROCEDE D'ELABORATION DE SUBSTITUTS OSSEUX SYNTHETIQUES DE POROSITE CONTROLEE

5 L'invention concerne un procédé de préparation d'une céramique synthétique macro-poreuse destinée notamment à la substitution osseuse, la céramique présentant une dimension contrôlée d'interconnexion entre les pores, ainsi qu'une porosité et une taille de pores contrôlées.

10

Les procédés du type précité, connus de l'art antérieur, présentent un certain nombre d'inconvénients.

15 En effet, ces procédés ne permettent pas de maîtriser totalement l'architecture poreuse de la céramique obtenue, à savoir notamment le contrôle de la taille et de la forme des macro-pores, leur répartition au sein de la matrice céramique, mais aussi de la taille des interconnexions entre macro-pores.

20

Or, ce manque de contrôle diminue l'efficacité biologique des céramiques, ce qui se caractérise, dans le cas d'une application à la substitution osseuse, par une mauvaise réhabilitation osseuse ou, tout du moins, une  
25 réhabilitation partielle de celle-ci.

De plus, des hétérogénéités du comportement mécanique, notamment à la compression, sont souvent relevées du fait de la non parfaite reproductibilité des  
30 architectures.

Certains procédés préconisent d'exercer une pression sur les particules entassées, destinées à former les pores, afin de contrôler le diamètre d'interconnexion.

Cependant, ce type de procédé ne permet pas un contrôle effectif de l'interconnexion, qui soit homogène, facilement reproductible et évolutif.

5 Par ailleurs, les hétérogénéités des structures des substituts osseux céramiques de l'art antérieur induisent souvent des comportements mécaniques variables.

10 La valeur des résistances mécaniques, du fait du non contrôle total des architectures, est souvent faible, et en particulier en compression. Il est nécessaire de limiter les sollicitations mécaniques sur l'implant et par voie de conséquence, de réduire la taille des pièces fabriquées en vue de limiter les risques de faillite  
15 mécanique du système implant-os receveur.

L'état de la technique est notamment représenté par les documents WO-A-92 06653, DE-A-44 03 509, DE-A-31 23 460 et WO-A-95 32008.

20

L'invention a donc pour but de pallier les inconvénients de l'art antérieur précité.

25 Ainsi, un objectif du procédé de l'invention est notamment de :

- contrôler l'interconnexion entre les macro-pores d'une céramique synthétique, de façon reproductible et évolutive, afin notamment de permettre le passage des cellules osseuses et d'assurer ainsi une néoformation  
30 osseuse jusqu'au coeur du biomatériau, dans le cas d'une application à la substitution osseuse ; ce contrôle de l'interconnexion devant être effectué de manière homogène et jusqu'au coeur du substitut, quelque soit sa taille ;

- maîtriser la porosité de la céramique ainsi que les dimensions des pores ;

- réaliser des céramiques biocompatibles, "à la demande", présentant des dimensions et une forme prédéfinie.

A cet effet, l'invention propose un procédé du type précité caractérisé par les étapes successives suivante :

a) construction d'un édifice d'éléments porogènes ;

b) thermo-formage de l'édifice de manière à assurer une coalescence maîtrisée entre les éléments porogènes ;

c) imprégnation de l'édifice avec une suspension de manière à combler les espaces entre les éléments porogènes ;

d) élimination des éléments porogènes de manière à générer la macro-porosité à diamètre d'interconnexion maîtrisé.

Plus précisément, suivant le procédé de l'invention, on empile dans un réservoir des particules d'un composé organique porogène à faible expansion thermique, les particules présentant une forme prédéterminée.

Afin de réaliser un contact étroit entre les particules, et donc de générer l'interconnexion entre macro-pores, on assure un traitement de thermo-formage sur les particules.

Cette opération a pour but d'atteindre la température de travail supérieure à la température de transition vitreuse du composé organique afin de le placer dans son plateau caoutchoutique, en vue de réaliser une soudure maîtrisée entre ces particules.

La génération du pontage maîtrisé entre particules, et donc de la future interconnexion contrôlée entre macropores, est due à la régulation du paramètre temps de traitement de thermoformage et du paramètre température de traitement de thermoformage.

D'autres approches sont possibles si l'on désire réduire le temps de traitement. Il est par exemple possible d'augmenter la température de travail (sans toutefois atteindre la température de décomposition du polymère) ou encore d'appliquer sur l'édifice polymérique (à une température supérieure à la température vitreuse) une pression afin d'accélérer le développement de la soudure qui se forme.

Une fois les connexions effectuées entre les particules, on extrait la structure monobloc formée par ces particules interconnectées, après refroidissement de la structure, pour la placer dans un moule poreux.

Puis, les espaces entre les particules sont colmatés par une poudre de phosphate de calcium en suspension en milieu aqueux, afin de constituer l'armature céramique du matériau.

Après l'élimination de l'eau par la structure poreuse du moule, le produit obtenu est démoulé puis traité thermiquement afin d'éliminer dans une première étape le composé organique, et donc de générer la porosité du produit, puis dans une seconde étape, de densifier les parois de la céramique.

Suivant l'invention, le composé organique est choisi notamment parmi les résines acryliques, telles que

Suivant l'invention, le composé organique est choisi notamment parmi les résines acryliques, telles que notamment le polyméthylmétacrylate (PMMA), le polymétacrylate (PMA), le polystyrène, le polyéthylène, ou analogue.

En outre, dans un mode de réalisation de l'invention, les particules présentent une forme générale sensiblement sphérique.

Suivant l'invention, le phosphate de calcium est choisi notamment parmi l'hydroxyapatite (HA) ou le phosphate tricalcique (TCP  $\beta$ ), ou analogue, ou leur mélange.

Le procédé de l'invention permet ainsi d'obtenir une céramique synthétique macro-poreuse dont l'interconnexion entre macro-pores est parfaitement contrôlée et dont les pores présentent des dimensions contrôlées, et sont répartis en nombre et en surface de manière prédéterminée.

Plus précisément, le procédé de l'invention permet une maîtrise parfaite du diamètre des pores sphériques, notamment entre 100  $\mu\text{m}$  et 800  $\mu\text{m}$  avec des interconnexions parfaitement contrôlées notamment entre 0,1 et 0,8 fois le diamètre du macro-pore impliqué, et plus particulièrement entre 40 et 640  $\mu\text{m}$ .

Par ailleurs, la maîtrise des paramètres tels que la température, la pression et la durée de traitement permet le contrôle du diamètre d'interconnexion.



Une loi de redistribution du polymère à une température supérieure à la température de transition vitreuse, du type écoulement visqueux, pour la formation des cols entre particules, régit la coalescence des particules et autorise ainsi la maîtrise parfaite du diamètre d'interconnexion final.

Pour des raisons expérimentales de mise en oeuvre, on réalise des céramiques dont le diamètre d'interconnexion entre les macro-pores est supérieur à 30  $\mu\text{m}$ . En conséquence, pour chaque classe granulométrique donnée de billes, il est possible d'ajuster précisément la coalescence et donc l'interconnexion finale du produit. Il est entendu que ces deux paramètres sont distincts l'un de l'autre et peuvent être ajustés de façon indépendante.

L'invention permet également d'obtenir des céramiques du type précité de toutes les tailles, qu'elles soient faibles ou importantes (plusieurs  $\text{cm}^3$ ) et présentant une résistance importante aux sollicitations mécaniques.

En outre, ce procédé permet également d'obtenir des céramiques, pouvant être des substituts osseux, de forme complexe et de porosité constante ou non.

Enfin, selon un autre aspect, l'invention concerne une utilisation d'une telle céramique en tant que substitut osseux.

D'autres caractéristiques et avantages de l'invention ressortiront de la description qui suit en référence aux dessins et représentations annexés.

La figure 1 représente une vue en microscopie électronique montrant la coalescence de particules de polymère.

5 La figure 2 représente une vue en microscopie électronique d'une structure monobloc formée par les particules interconnectées.

10 Les figures 3 et 4 représentent des vues en microscopie électronique de céramiques comportant des pores de 500  $\mu\text{m}$  et dont les diamètres d'interconnexion sont respectivement de 100 $\mu\text{m}$  et 200  $\mu\text{m}$ .

15 La figure 5 représente une vue en microscopie électronique de particules ayant subi un traitement thermique à 150°C.

20 Les figures 6a à 6c sont des vues schématiques en perspective de modes de réalisation de substituts osseux à renforcement mécanique périphérique.

25 Les figures 7a et 7b sont des vues schématiques en perspective de modes de réalisation de substituts osseux à renforcement mécanique tubulaire.

Les figures 8a à 8d sont des vues schématiques en perspective de substituts osseux montrant des applications possibles, notamment pour une ostéotomie tibiale d'addition (figures 8a à 8c).

30 Les figures 9a à 9c sont des micrographies optiques représentant le substitut de la figure 8d, vu respectivement de dessus, côté et en coupe longitudinale.

Dans un mode de réalisation particulier, la céramique macro-poreuse est préparée à partir de particules de résines acryliques, telles que des particules de polyméthylmétacrylate (PMMA), empilées dans un réservoir.

5

On peut également envisager d'utiliser des particules de polyéthylène, de polymétacrylate ou de polystyrène.

10

Le point commun entre ces composés est notamment leur caractéristique de porogène.

15

D'une manière générale, on peut choisir tout composé organique présentant une faible expansion thermique pour éviter la détérioration du composé lors d'un cycle thermique.

20

On choisira par conséquent un polymère thermoplastique, apte au thermo-formage.

25

Par ailleurs, dans un mode de réalisation particulier, on utilisera un polymère de structure au moins partiellement amorphe, de préférence totalement amorphe, afin d'éviter une augmentation de volume trop importante lors du traitement thermique.

30

Enfin, l'élément porogène doit pouvoir se dégrader à basse température avec un taux d'impuretés résiduelles négligeable et des produits de décomposition non corrosifs.

Typiquement, le PMMA correspond à un composé présentant l'ensemble de ces caractéristiques.

Ainsi, dans la suite de la description, on fera référence à des particules de PMMA, étant entendu que tout autre composé ayant les caractéristiques précitées peut être utilisé.

5

Les particules de PMMA utilisées se présentent sous la forme de billes pouvant présenter des dimensions sensiblement identiques entre elles ou des dimensions différentes.

10

Dans ce dernier cas, on peut envisager de placer dans le fond du réservoir un certain nombre de billes de petite taille sur lesquelles reposent des billes de plus grosse taille. Une telle disposition permettra d'obtenir

15

une céramique présentant des porosités différentes.

On peut également envisager de disposer dans le réservoir différentes couches de billes, le diamètre des billes étant croissant au fur et à mesure de leur empilement. On obtient ainsi une céramique à gradient de

20

porosité.

La forme sphérique des particules de PMMA permet notamment d'assurer des contacts étroits et divers entre les particules, d'obtenir une porosité de morphologie homogène et de maîtriser le volume poreux final de la

25

céramique.

En effet, les particules de PMMA ont la particularité d'être peu ou pas déformables, comme indiqué précédemment.

30

De ce fait, les pores du substitut obtenu présentent des dimensions sensiblement identiques à celles des particules.

5 Les billes de PMMA utilisées présentent, dans un mode de réalisation particulier, une granulométrie dont la distribution s'étend de quelques microns à 850 microns environ.

10 Afin de contrôler les dimensions des macro-pores de la céramique obtenue, la poudre de PMMA subit au préalable un tamisage mécanique.

15 A cet effet, la poudre de PMMA est passée entre des tamis d'ouverture de mailles différentes, de manière à obtenir des lots de poudre de classes granulométriques relativement étroites.

20 On peut ainsi sélectionner des classes granulométriques allant de 0 à 100  $\mu\text{m}$ , de 100 à 200  $\mu\text{m}$ , de 200 à 300  $\mu\text{m}$ , de 400 à 500  $\mu\text{m}$ , de 500 à 600  $\mu\text{m}$ , de 600 à 700  $\mu\text{m}$ , ou de 700 à 850  $\mu\text{m}$ .

25 Il est entendu que des classes granulométriques plus étroites -par exemple de 190 à 200  $\mu\text{m}$ - peuvent être sélectionnées.

Il est à noter que certaines des billes de PMMA peuvent être creuses.

30

Il est entendu que le nombre, la forme et la répartition des particules utilisées est fonction de la forme du moule et de la céramique que l'on souhaite obtenir.

Le réservoir destiné à recevoir les particules de composé organique doit pouvoir résister au moins à la température de dégradation thermique dudit composé.

5

Dans le cas présent où une résine acrylique, et plus particulièrement le PMMA, est utilisée, cette température est de l'ordre de 200°C.

10

Ainsi, le réservoir est par exemple métallique, céramique, ou polymérique.

15

Dans une seconde étape, on assure un traitement de thermo-formage sur les particules de PMMA afin d'assurer une coalescence entre lesdites particules.

20

En effet, un polymère amorphe, tel que notamment le PMMA, prend une consistance caoutchoutique à une température supérieure à la température de transition vitreuse  $T_v$  dudit polymère.

On rappellera que la température de transition vitreuse du PMMA est de l'ordre de 110°C.

25

Aussi, à une température supérieure à la température de transition vitreuse, le polymère subit des modifications de ses macro-molécules pour arriver à la consistance caoutchoutique proche de l'état visqueux. Le polymère est alors facilement modelable.

30

Dans cet état de plasticité plus ou moins important de la matière, un contact des particules les unes avec les autres permet, par des mécanismes de diffusion, un enchevêtrement au moins partiel de certaines des macro-

molécules contenues dans les différentes particules, aboutissant au soudage de celles-ci.

5 Une fois que l'état souhaité est obtenu, il est fixé par simple retour à température ambiante.

En effet, la viscosité du matériau obtenu augmente ensuite progressivement lorsque la température décroît.

10 Le procédé de thermo-formage consiste, d'une manière générale, à chauffer, de façon homogène, les particules, prises dans leur ensemble ou à leur surface, à une température supérieure à la température de transition vitreuse du composé organique.

15 Le traitement de thermo-formage du PMMA peut se décomposer selon les étapes suivantes :

- 20 - préchauffage du réservoir à vide, à une température supérieure à celle de la transition vitreuse du PMMA, en l'occurrence supérieure à environ 110°C ;
- introduction des billes de PMMA dans le réservoir ;
- formage et soudage des billes jusqu'à la fin du refroidissement ;
- 25 - refroidissement à la température ambiante.

Suivant un autre mode de réalisation, on peut prévoir de ne pas préchauffer le réservoir à vide mais de le chauffer une fois rempli.

30 La technique de thermo-formage de ces éléments porogènes est reproductible et également applicable à des édifices de grande surface (plusieurs dizaines de

centimètres carré et de gros volume (plusieurs dizaines de centimètres cubes).

5 L'efficacité du processus pour une maîtrise du diamètre d'interconnexion est essentiellement contrôlée par la diffusion, la qualité de la soudure va dépendre de la température, du temps et de l'intensité du contact entre particules.

10 Afin de déterminer la température optimale de façonnage du polymère, les billes de PMMA sont introduites dans un réservoir métallique préalablement chauffé par exemple aux différentes températures de traitement.

15 Ces températures, supérieures à la température de transition vitreuse, sont égales respectivement à 120°C, 150°C, 180°C, et 200°C.

20 Ces essais ont permis de suivre l'évolution du pontage entre billes en fonction de la durée de thermoformage. Cette analyse est effectuée par microscopie électronique à balayage.

25 Ces essais sont effectués, dans un premier temps, sur des billes de PMMA de distribution granulométrique comprise entre 500 et 600  $\mu\text{m}$ . Pour chaque manipulation, un poids constant de billes égal à 5 grammes est introduit dans un réservoir cylindrique de diamètre de 26 millimètres.

30

Pour une température de traitement égale à 120°C et des durées de chauffage supérieures à 20 heures, les billes ne manifestent aucune cohésion entre elles. Cette température paraît insuffisante pour permettre dans les



délais considérés une diffusion et un pontage suffisant entre les billes de polymère.

5        Cette cohésion entre particules devient apparente à une température de 150°C (voir la figure 5 où les particules de diamètre compris entre 500 et 600  $\mu\text{m}$  ont subi un traitement à 150°C pendant 16 heures).

10       Cependant, des temps importants sont nécessaires afin d'établir une soudure correcte entre les particules de PMMA. L'analyse par microscopie électronique à balayage d'échantillons traités 16 heures permet de visualiser l'empreinte entre les billes et donc d'évaluer l'efficacité de l'opération de thermo-formage.

15       Cette empreinte correspond à la future interconnexion entre les macropores de la biocéramique. Dans le cas présent, cette trace demeure discrète et d'un diamètre estimé à 100  $\mu\text{m}$ .

20       Une température d'essai de 180°C permet, pour de faibles durées de traitement, un pontage significatif entre les billes.

25       Les particules de PMMA thermo-formées forment ainsi une structure monobloc comportant un certain nombre d'espaces entre les billes (voir figures 1 et 2).

30       On extrait ensuite cette structure monobloc du réservoir pour la placer dans un moule poreux.

      Ce moule est, dans le présent mode de réalisation, en plâtre.

On peut également envisager d'utiliser un moule en céramique, en métal ou en résine, ou analogue.

5 Les espaces entre billes sont alors remplis, imprégnés par une suspension dense à base de phosphate de calcium en milieu aqueux.

10 Cette suspension, ou barbotine, comporte de l'hydroxyapatite (HA) ou du phosphate tricalcique (TCP  $\beta$ ), ou bien leur mélange jusqu'à hauteur de 100 % chacun.

15 La suspension, ainsi constituée de poudre et d'eau, va peu à peu sécher autour de la structure monobloc grâce à des phénomènes de depression capillaire générés par la porosité du plâtre.

Un produit "cru", mélange biphasé de céramique et de billes de polymère, est alors obtenu.

20 Dans un mode de réalisation particulier de l'invention, le moule comporte, dans ses parois, une réserve contenant une quantité suffisante de barbotine.

25 Cette réserve permet d'imprégner en continu la structure monobloc de manière que tous les espaces soient parfaitement comblés, et ce, jusqu'au séchage de la barbotine. Cette réserve est utilisée en combinaison avec le coulage de la barbotine.

30 Lors du coulage de la suspension, une étape de défloculation est réalisée pour parvenir à une désagglomération optimale de la suspension.

La défloculation d'une suspension de phosphate de calcium, par exemple d'hydroxyapatite, est assurée par un polyélectrolyte de type carboxylate, largement utilisé en céramurgie : le polyacrylate d'ammonium (PaA).

5

A partir de conditions déterminées (0,6% de PaA, pH 11), différentes suspensions ont été testées avec des teneurs en HA croissantes, soit 82%, 84% et 86%.

10

Les viscosités de ces barbotines sont ensuite déterminées à un gradient de vitesse de  $100 \text{ s}^{-1}$ .

15

Les résultats montrent qu'une suspension à 82% de matière sèche possède une viscosité relativement faible qui permet un remplissage total des interstices présents entre les sphères de PMMA.

20

Il est entendu que des suspensions moins concentrées en taux de matière sèche peuvent être utilisées notamment pour diminuer la viscosité et faciliter l'imprégnation de la structure polymérique.

Le produit "cru" obtenu est ensuite démoulé.

25

Puis, afin de générer une porosité, le produit "cru" subit un traitement thermique à basse température, mais supérieure à la température de dégradation thermique du composé utilisé (environ  $200^{\circ}\text{C}$  dans le cas présent).

30

Dans le présent mode de réalisation, la température de ce traitement est inférieure à  $300^{\circ}\text{C}$  environ.

Ce traitement thermique va donc permettre d'éliminer les billes en brûlant toutes les matières organiques et donc de générer des vides à leur emplacement.

5            Enfin, pour augmenter la cohésion et la rigidité du produit, celui-ci subit un traitement thermique de frittage à une température comprise entre 1.100°C et 1.300°C.

10           Une céramique macro-poreuse aux interconnexions maîtrisées est ainsi obtenue et peut être destinée à la substitution osseuse.

15           Les figures 3 et 4 illustrent bien la maîtrise et la croissance du diamètre d'interconnexion (petits trous noirs) pour une porosité de 500 µm.

20           Il est entendu que le moule en plâtre peut présenter différentes formes, qu'elles soient simples ou complexes.

            Ainsi, il peut présenter par exemple une forme sensiblement parallélépipédique ou cylindrique, s'agissant des formes simples.

25           En outre, on peut prévoir de ménager à l'intérieur d'un tel moule des parois de formes diverses, de manière à obtenir une céramique de forme complexe.

30           Il est en effet entendu que la forme du moule en plâtre détermine celle de la céramique à réaliser.

            Les figures 6a à 9c montrent des exemples de configuration complexe de la céramique obtenue, et donc du moule.

On peut ainsi prévoir des parties denses permettant un renforcement mécanique de certaines zones du substitut.

5 L'édifice polymérique ne comporte pas alors de billes à l'endroit où la (les) partie(s) dense(s) est (sont) souhaitée(s).

10 Sur les figures 6a à 6c, les parties D les plus denses sont situées à la périphérie du substitut, qu'il soit parallélépipédique (figures 6a et 6b) ou cylindrique (figure 6c).

15 On peut également envisager des parties denses insérées entre des parties macro-poreuses (non représenté).

En outre, les figures 7a et 7b montrent un mode de réalisation de substitut cylindrique comportant une partie dense D, une partie macro-poreuse M et une partie creuse C.

20 Sur la figure 7a, la partie dense D est insérée entre la partie creuse C et la partie macro-poreuse M, tandis que sur la figure 7b, la partie dense est située à la périphérie du substitut.

25 Enfin, les figures 8a à 8c montrent des substituts de forme complexe, dits en forme de "coin", où les parties denses, ou micro-poreuses, sont représentées en D et les parties macro-poreuses en M.

30 Dans ces modes de réalisation, les parties M sont intercalées entre les parties D.

De tels substituts peuvent par exemple être utilisés dans des cas d'ostéotomie tibiale d'addition.

5 La figure 8d, ainsi que les figures 9a à 9c, représentent un substitut de forme générale tronconique comportant une partie dense D interne de forme générale cylindrique et une partie poreuse externe sensiblement tronconique.

10 Les parties denses D sont obtenues par exemple en générant une porosité plus faible, par exemple, en utilisant des particules de tailles inférieures.

15 La résistance du substitut -et donc sa densité- peut être également renforcée en augmentant les espaces entre les particules, de manière à augmenter la quantité de barbotine imprégnée, ou en supprimant les particules dans certaines zones et en remplissant ces zones de barbotine.

20 Bien entendu, l'invention n'est pas limitée aux modes de réalisation qui viennent d'être décrits.

25 On peut en effet, envisager d'autres formes de céramique et donc de moule, ou d'autres formes de particules.

## REVENDEICATIONS

1. Procédé de préparation d'une céramique synthétique macro-poreuse destinée notamment à la substitution osseuse, présentant une porosité, une taille de pores et une dimension d'interconnexion contrôlées, caractérisé en ce qu'il comprend successivement les étapes suivantes :

- 1) construction d'un édifice d'éléments porogènes ;
- 10 2) thermo-formage de l'édifice de manière à assurer une coalescence maîtrisée entre les éléments porogènes ;
- 3) imprégnation de l'édifice avec une suspension de manière à combler les espaces entre les éléments porogènes ;
- 15 4) élimination des éléments porogènes de manière à générer la macro-porosité à diamètre d'interconnexion maîtrisé.

2. Procédé selon la revendication 1, caractérisé par les étapes successives suivantes :

- a) on empile, dans un réservoir, des particules d'un composé organique porogène, les particules ayant une forme prédéterminée ;
- b) on assure un traitement de thermo-formage sur lesdites particules, pour assurer une coalescence entre lesdites particules, à une température supérieure à celle de la transition vitreuse du composé organique ;
- c) on extrait les particules thermo-formées du réservoir et on les place dans un moule poreux ;
- 25 d) on coule une suspension à base de phosphate de calcium, ou analogue, en milieu aqueux au travers des particules, la suspension remplissant les espaces entre lesdites particules ;
- 30

e) une fois que le moule poreux a absorbé l'eau en excédent, on démoule le produit obtenu ;

5 f) on assure un traitement thermique de déliantage, pour brûler toutes les matières organiques, et générer la porosité du produit ;

g) on chauffe le produit à une température suffisante pour le frittage et donc la consolidation du produit.

10 3. Procédé selon la revendication 2, caractérisé en ce que l'étape b) de thermo-formage consiste à chauffer, de façon homogène, les éléments porogènes, pris dans leur ensemble ou à leur surface, à une température supérieure à la température de transition vitreuse du composé organique.

15 4. Procédé selon la revendication 2 ou 3, caractérisé en ce que l'étape b) de thermo-formage comporte les étapes suivantes :

20 - préchauffage du réservoir à vide, à une température supérieure à celle de la transition vitreuse du composé organique ;

- introduction des particules de composé organique dans le réservoir ;

25 - formage et soudage des particules jusqu'à la fin du refroidissement ;

- refroidissement à la température ambiante.

30 5. Procédé selon l'une quelconque des revendications 2 à 4, caractérisé en ce que le composé organique est un polymère thermoplastique apte au thermo-formage.

6. Procédé selon la revendication 5, caractérisé en ce que le composé organique est de structure au moins partiellement amorphe, de préférence amorphe.



7. Procédé selon l'une quelconque des revendications 2 à 6, caractérisé en ce que le composé organique est choisi notamment parmi les résines acryliques, telles que le polyméthylmétacrylate (PMMA), le polymétracrylate (PMA), le polystyrène, le polyéthylène, ou analogue.

8. Procédé selon l'une des revendications 2 à 7, caractérisé en ce que l'étape a) est réalisée à l'aide de particules présentant une forme générale sensiblement sphérique.

9. Procédé selon l'une quelconque des revendications 2 à 8, caractérisé en ce que le phosphate de calcium est choisi notamment parmi l'hydroxyapatite (HA) ou le phosphate tricalcique (TCP  $\beta$ ), ou analogue, ou leur mélange.

10. Procédé selon l'une quelconque des revendications 2 à 9, caractérisé en ce que le traitement thermique de l'étape f) est effectué à une température supérieure ou égale à la température de dégradation thermique du composé organique.

11. Procédé selon l'une quelconque des revendications 2 à 10, caractérisé en ce que le traitement thermique de l'étape g) est réalisé à une température de l'ordre de 1.000°C à 1.300°C.

12. Procédé selon l'une quelconque des revendications 2 à 11, caractérisé en ce que le réservoir est métallique, céramique, polymérique ou en tout autre matériau résistant au moins à la température de dégradation thermique du composé organique utilisé.

13. Procédé selon l'une quelconque des revendications 2 à 12, caractérisé en ce que le moule poreux présente une forme particulière prédéterminée correspondant à celle de la céramique à réaliser.

14. Procédé selon l'une quelconque des revendications 2 à 13, caractérisé en ce que le moule poreux est choisi notamment parmi les moules en plâtre, céramique, métal ou résine.

15. Céramique synthétique macro-poreuse, caractérisée en ce qu'elle est obtenue par la mise en oeuvre du procédé selon l'une des revendications 1 à 14.

16. Céramique synthétique macro-poreuse selon la revendication 15, caractérisée en ce qu'elle comporte des pores de dimensions contrôlées, répartis en nombre et en surface de manière prédéterminée, et dont l'interconnexion entre pores est maîtrisée.

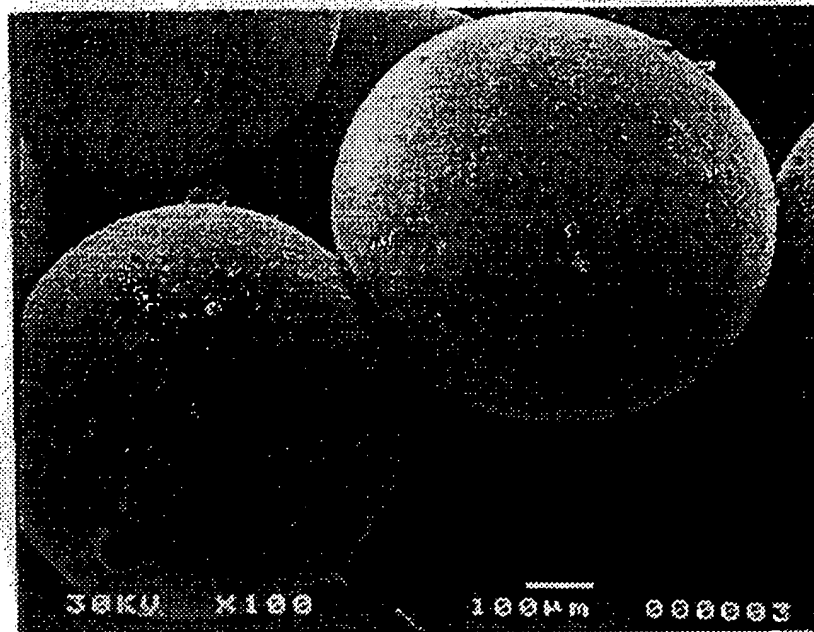
17. Céramique synthétique selon la revendication 15 ou 16, caractérisée en ce que le diamètre des pores est compris entre 100 et 800  $\mu\text{m}$  et le diamètre d'interconnexion est compris entre 40 et 640  $\mu\text{m}$ .

18. Céramique synthétique selon la revendication 16 ou 17, caractérisée en ce qu'elle présente une structure à gradient de porosité, comportant ou non des parties denses.

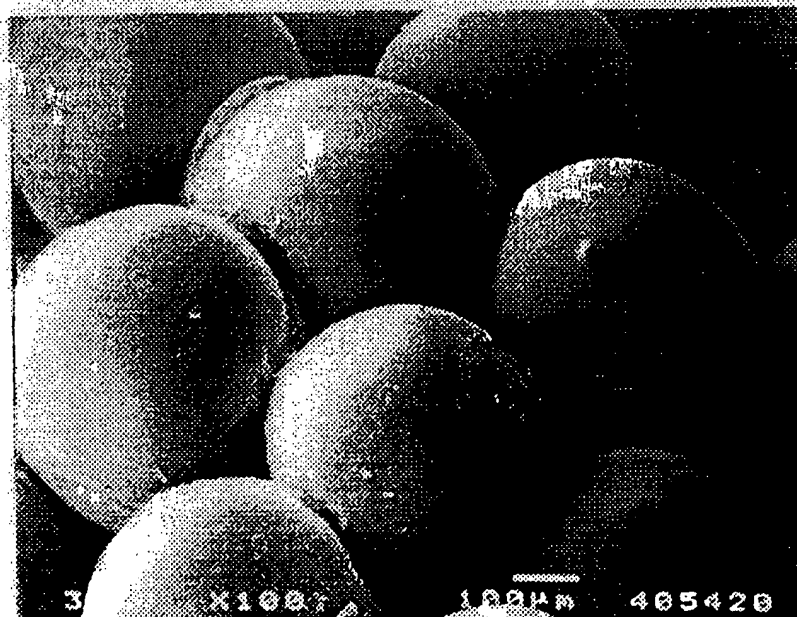
19. Céramique synthétique selon l'une quelconque des revendications 15 à 18, caractérisée en ce qu'elle est un substitut osseux.

20.Utilisation d'une céramique synthétique selon l'une quelconque des revendications 15 à 19 en tant que substitut osseux.

1/5



*figure 1*



*figure 2*

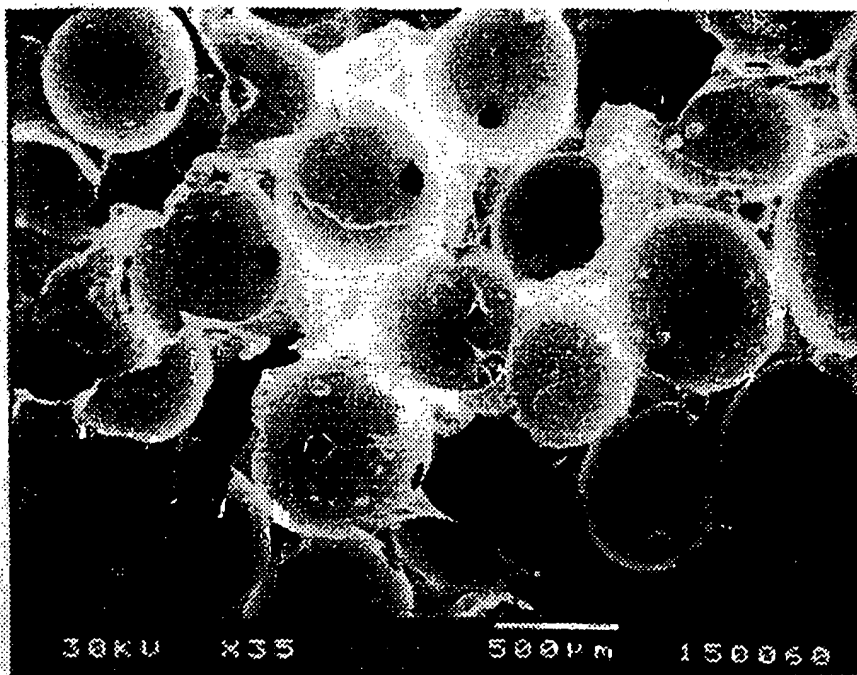


figure 3

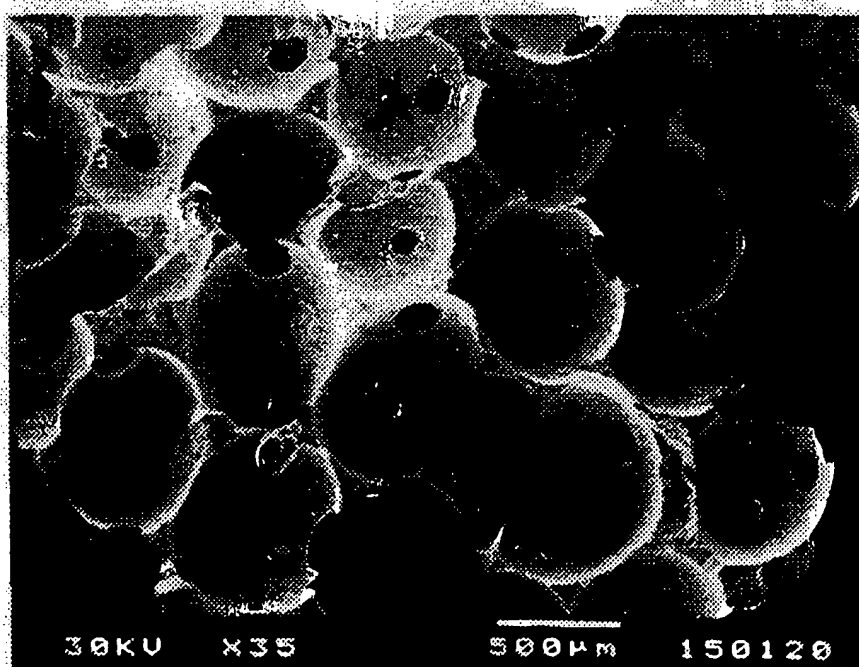


figure 4

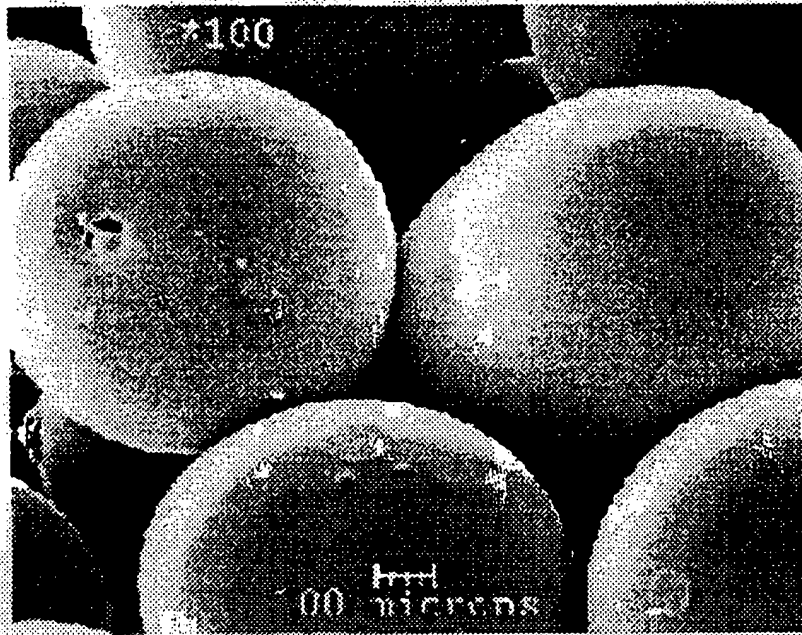


figure 5

4/5

FIG. 6a

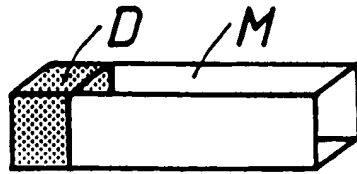


FIG. 6b

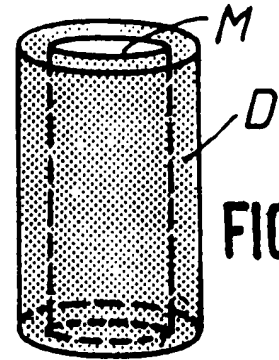
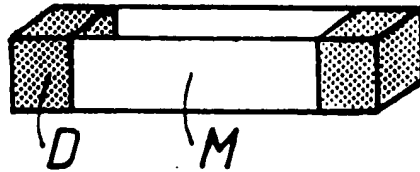


FIG. 6c

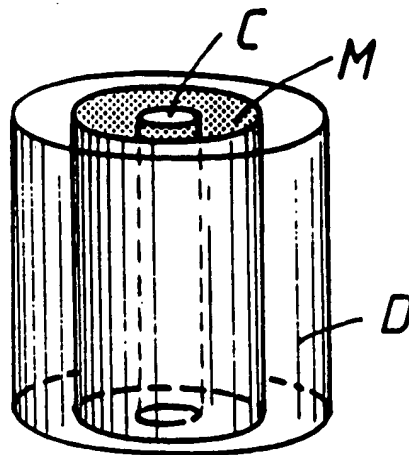


FIG. 7a

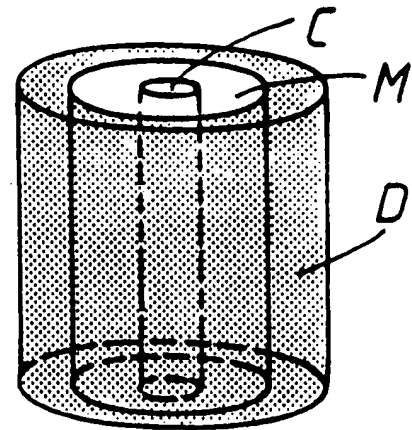


FIG. 7b

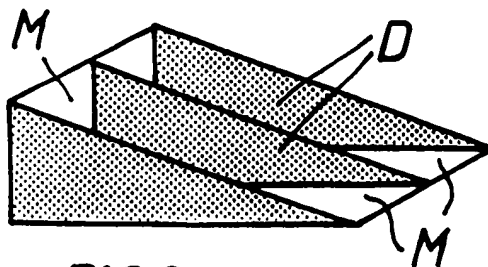


FIG. 8a

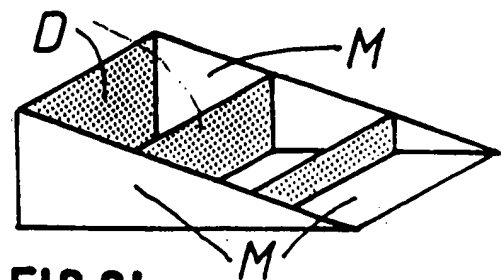


FIG. 8b

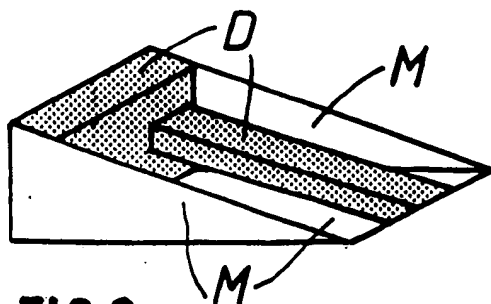


FIG. 8c

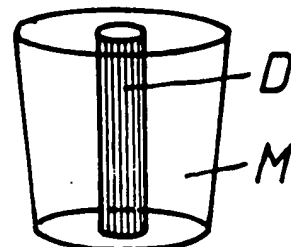
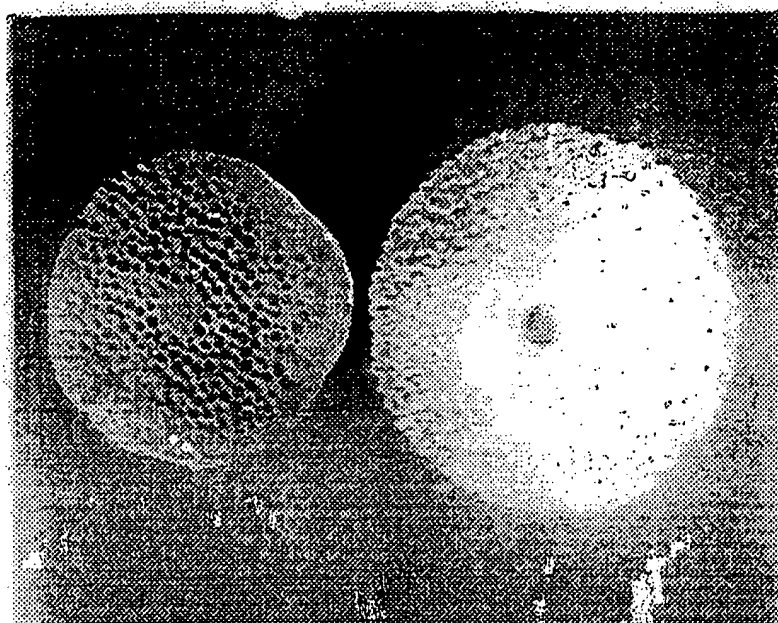


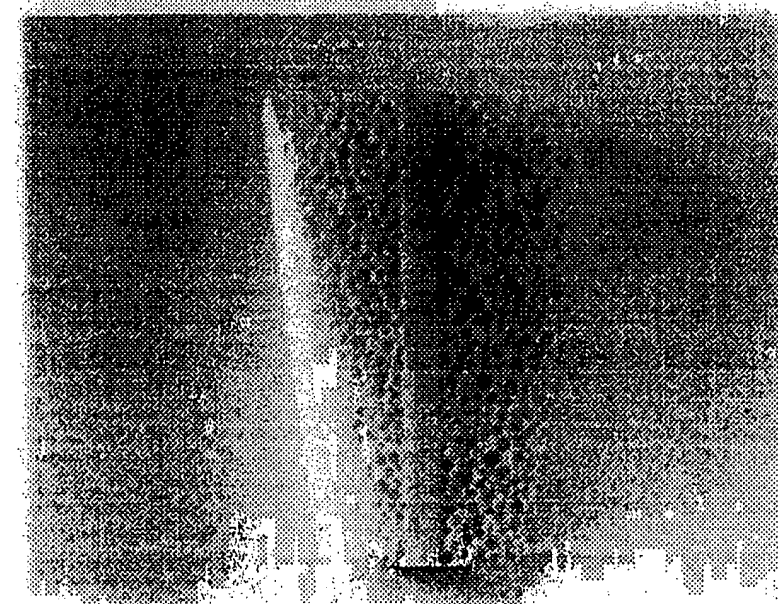
FIG. 9a



**Fig 9a**



**Fig 9b**



**Fig 9c**



# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

PCT/FR 98/00213

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER  
IPC 6 A61L27/00 C04B35/447

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 6 A61K A61L C04B

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y	WO 92 06653 A (DRAENERT KLAUS) 30 April 1992 see page 3, line 10 - line 32 see page 4, line 26 - page 5, line 4 see page 6, line 8 - line 16 see page 6, line 25 - line 31 see page 7, line 2 - line 35 see claims 1-5, 11-13, 21-24, 26 ---	1, 5-19
Y	DE 44 03 509 A (DRAENERT KLAUS) 10 August 1995 see column 4, line 12 - line 30 see column 5, line 1 - line 23 see column 4, line 57 - line 68 see column 5, line 54 - line 66 see column 6, line 3 - line 13 see example 2 --- -/--	1, 5-19

☒ Further documents are listed in the continuation of box C.

☒ Patent family members are listed in annex.

### \* Special categories of cited documents:

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

"E" earlier document but published on or after the international filing date

"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

16 June 1998

Date of mailing of the international search report

30/06/1998

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Heck, G

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

PCT/FR 98/00213

## C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	DE 31 23 460 A (MITSUBISHI MINING & CEMENT CO) 4 February 1982  see abstract see page 8, paragraph 5 - page 9, paragraph 1 see page 12, paragraph 2 - paragraph 3 ---	1,2, 9-12,15, 16,19
A	WO 95 32008 A (IMPLICCO BV ;RIPAMONTI UGO (ZA); KIRKBRIDE ANTHONY NIGEL (ZA)) 30 November 1995 see page 5, line 5 - line 14 see page 11, line 1 - page 12, line 8 see claims 3,8 -----	1,2, 8-12, 15-17,19

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/FR 98/00213

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
WO 9206653 A	30-04-1992	DE 4033291 A AT 163532 T AU 8745191 A DE 59108945 D EP 0553167 A EP 0811359 A JP 6502088 T	23-04-1992 15-03-1998 20-05-1992 09-04-1998 04-08-1993 10-12-1997 10-03-1994
DE 4403509 A	10-08-1995	WO 9521053 A EP 0743898 A JP 9511189 T	10-08-1995 27-11-1996 11-11-1997
DE 3123460 A	04-02-1982	JP 1054308 B JP 1582145 C JP 57007859 A	17-11-1989 11-10-1990 16-01-1982
WO 9532008 A	30-11-1995	AU 2456295 A DE 19581649 T EP 0760687 A GB 2302656 A, B JP 10500343 T ZA 9504217 A	18-12-1995 07-05-1997 12-03-1997 29-01-1997 13-01-1998 22-01-1996

# RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

D. Inde Internationale No

PCT/FR 98/00213

**A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE**  
CIB 6 A61L27/00 C04B35/447

Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB

**B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE**

Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement)

CIB 6 A61K A61L C04B

Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche

Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si cela est réalisable, termes de recherche utilisés)

**C. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS**

Catégorie *	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
Y	WO 92 06653 A (DRAENERT KLAUS) 30 avril 1992 voir page 3, ligne 10 - ligne 32 voir page 4, ligne 26 - page 5, ligne 4 voir page 6, ligne 8 - ligne 16 voir page 6, ligne 25 - ligne 31 voir page 7, ligne 2 - ligne 35 voir revendications 1-5, 11-13, 21-24, 26 ---	1,5-19
Y	DE 44 03 509 A (DRAENERT KLAUS) 10 août 1995 voir colonne 4, ligne 12 - ligne 30 voir colonne 5, ligne 1 - ligne 23 voir colonne 4, ligne 57 - ligne 68 voir colonne 5, ligne 54 - ligne 66 voir colonne 6, ligne 3 - ligne 13 voir exemple 2 --- -/--	1,5-19

☒ Voir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents

☒ Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe

\* Catégories spéciales de documents cités:

"A" document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent

"E" document antérieur, mais publié à la date de dépôt international ou après cette date

"L" document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée)

"O" document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens

"P" document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée

"T" document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention

"X" document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolément

"Y" document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métier

"Z" document qui fait partie de la même famille de brevets

Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée

16 juin 1998

Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale

30/06/1998

Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche internationale  
Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax: (+31-70) 340-3016

Fonctionnaire autorisé

Heck, G

# RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

D n° de l'application internationale No

PCT/FR 98/00213

C.(suite) DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS		
Catégorie	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
A	<p>DE 31 23 460 A (MITSUBISHI MINING &amp; CEMENT CO) 4 février 1982</p> <p>voir abrégé voir page 8, alinéa 5 - page 9, alinéa 1 voir page 12, alinéa 2 - alinéa 3</p> <p>----</p>	<p>1,2, 9-12,15, 16,19</p>
A	<p>WO 95 32008 A (IMPLICICO BV ; RIPAMONTI UGO (ZA); KIRKBRIDE ANTHONY NIGEL (ZA)) 30 novembre 1995</p> <p>voir page 5, ligne 5 - ligne 14 voir page 11, ligne 1 - page 12, ligne 8 voir revendications 3,8</p> <p>-----</p>	<p>1,2, 8-12, 15-17,19</p>

Document brevet cité au rapport de recherche	Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
WO 9206653 A	30-04-1992	DE 4033291 A	23-04-1992
		AT 163532 T	15-03-1998
		AU 8745191 A	20-05-1992
		DE 59108945 D	09-04-1998
		EP 0553167 A	04-08-1993
		EP 0811359 A	10-12-1997
		JP 6502088 T	10-03-1994
DE 4403509 A	10-08-1995	WO 9521053 A	10-08-1995
		EP 0743898 A	27-11-1996
		JP 9511189 T	11-11-1997
DE 3123460 A	04-02-1982	JP 1054308 B	17-11-1989
		JP 1582145 C	11-10-1990
		JP 57007859 A	16-01-1982
WO 9532008 A	30-11-1995	AU 2456295 A	18-12-1995
		DE 19581649 T	07-05-1997
		EP 0760687 A	12-03-1997
		GB 2302656 A, B	29-01-1997
		JP 10500343 T	13-01-1998
		ZA 9504217 A	22-01-1996